

511, 746

(12)特許協力条約に基づいて公開された国際出願

PCT/PTO

18 OCT 2004

(19) 世界知的所有権機関  
国際事務局(43) 国際公開日  
2003 年 12 月 11 日 (11.12.2003)

PCT

(10) 国際公開番号  
WO 03/102928 A1

- (51) 国際特許分類<sup>7</sup>: G11B 5/73, C03C 3/087 (81) 指定国 (国内): AE, AG, AL, AM, AT, AU, AZ, BA, BB, BG, BR, BY, BZ, CA, CH, CN, CO, CR, CU, CZ, DE, DK, DM, DZ, EC, EE, ES, FI, GB, GD, GE, GH, GM, HR, HU, ID, IL, IN, IS, JP, KE, KG, KP, KR, KZ, LC, LK, LR, LS, LT, LU, LV, MA, MD, MG, MK, MN, MW, MX, MZ, NI, NO, NZ, OM, PH, PL, PT, RO, RU, SC, SD, SE, SG, SK, SL, TJ, TM, TN, TR, TT, TZ, UA, UG, US, UZ, VC, VN, YU, ZA, ZM, ZW.
- (21) 国際出願番号: PCT/JP03/06956
- (22) 国際出願日: 2003 年 6 月 2 日 (02.06.2003)
- (25) 国際出願の言語: 日本語
- (26) 国際公開の言語: 日本語
- (30) 優先権データ:  
特願2002-161138 2002 年 6 月 3 日 (03.06.2002) JP  
特願2002-324278 2002 年 11 月 7 日 (07.11.2002) JP
- (71) 出願人 (米国を除く全ての指定国について):  
HOYA 株式会社 (HOYA CORPORATION) [JP/JP];  
〒161-0032 東京都 新宿区 中落合2丁目7番5号 Tokyo (JP).
- (72) 発明者; および
- (75) 発明者/出願人 (米国についてのみ): 池西 幹男 (IKENISHI, Mikio) [JP/JP]; 〒196-0004 東京都 昭島市 緑町 4-14-9-107 Tokyo (JP). 鄒学禄 (ZOU, Xuelu) [CN/JP]; 〒196-0021 東京都 昭島市 武蔵野3-5-40-513 Tokyo (JP).
- (74) 代理人: 中村 静男 (NAKAMURA, Shizuo); 〒110-0016 東京都 台東区 台東2丁目24番10号エスティビル3階 Tokyo (JP).
- (84) 指定国 (広域): ARIPO 特許 (GH, GM, KE, LS, MW, MZ, SD, SL, SZ, TZ, UG, ZM, ZW), ユーラシア特許 (AM, AZ, BY, KG, KZ, MD, RU, TJ, TM), ヨーロッパ特許 (AT, BE, BG, CH, CY, CZ, DE, DK, EE, ES, FI, FR, GB, GR, HU, IE, IT, LU, MC, NL, PT, RO, SE, SI, SK, TR), OAPI 特許 (BF, BJ, CF, CG, CI, CM, GA, GN, GQ, GW, ML, MR, NE, SN, TD, TG).
- 添付公開書類:  
— 国際調査報告書  
— 請求の範囲の補正の期限前の公開であり、補正書受領の際には再公開される。
- 2 文字コード及び他の略語については、定期発行される各 PCT ガゼットの巻頭に掲載されている「コードと略語のガイダンスノート」を参照。

(54) Title: SUBSTRATE FOR INFORMATION RECORDING MEDIUM, INFORMATION RECORDING MEDIUM AND PROCESS FOR PRODUCING THE SAME

(54) 発明の名称: 情報記録媒体用基板並びに情報記録媒体およびその製造方法

(57) Abstract: A substrate for information recording medium comprising a glass of alkali metal oxide wherein the glass exhibits a transition temperature (T<sub>g</sub>) of 620°C or higher and exhibits an elution amount of alkali metal ions per area, measured upon immersion in water maintained at 80°C for 24 hr, of 0.2 μmol/cm<sup>2</sup> or less. There are further provided an information recording medium comprising the substrate and, superimposed thereon, an information recording layer and a process for producing the same.(57) 要約: アルカリ金属酸化物含有ガラスからなる情報記録媒体用基板において、前記ガラスの転移温度 (T<sub>g</sub>) が 620°C 以上であり、かつ温度 80°C に保持された水中に 24 時間浸漬した際のアルカリ金属イオンの溶出量が、単位面積当たり 0.2 μmol/cm<sup>2</sup> 以下である情報記録媒体用基板、並びに該基板上に情報記録層を有する情報記録媒体およびその製造方法である。

WO 03/102928 A1

## 明 細 書

## 情報記録媒体用基板並びに情報記録媒体およびその製造方法

## 5 技術分野

本発明は耐熱性が高く、アルカリ金属酸化物を含有しながらもアルカリ金属イオンの溶出量が極めて低い情報記録媒体用基板、並びに前記基板を備えた情報記録媒体およびその製造方法に関する。特に、高温スパッタ機での垂直磁気記録方式用磁性膜の作製に好適な磁気記録媒体用基板、並びに磁気記録媒体およびその製造方法に関するものである。

## 背景技術

従来、磁気記録媒体用基板材料としては、アルミニウム、ガラス、セラミックスなどが用いられてきた。現在、サイズや用途に応じて主にアルミニウムとガラスが実用化されている。その中でガラス基板は、表面欠陥が少なく、平滑性や表面硬度が優れているため、その使用範囲が年々拡大してきている。磁気記録媒体用基板として用いられるガラスとしては、イオン交換による化学強化ガラス、結晶化ガラスなどが知られている。化学強化ガラスとしては、重量%表示で、 $\text{SiO}_2$  : 50~85%、 $\text{Al}_2\text{O}_3$  : 0.5~14%、 $\text{R}_2\text{O}$  (ただしRはアルカリ金属イオン) : 10~32%、 $\text{ZnO}$  : 1~15%、 $\text{B}_2\text{O}_3$  : 1.1~14%を含むガラスをアルカリイオンによるイオン交換法によってガラス基板の表面に圧縮応力層を形成し、化学強化された磁気ディスク用ガラス基板が知られている (例えば特開平1-239036号公報参照)。また、結晶化ガラスとしては、重量%表示で、 $\text{SiO}_2$  : 65~83%、 $\text{Li}_2\text{O}$  : 8~13%、 $\text{K}_2\text{O}$  : 0~7%、 $\text{MgO}$  : 0.5~5%、 $\text{ZnO}$  : 0~5%、 $\text{PbO}$  : 0~5%、ただし、 $\text{MgO} + \text{ZnO} + \text{PbO}$  : 0.5~5%、 $\text{P}_2\text{O}_5$  : 1~4%、 $\text{Al}_2\text{O}_3$  : 0~7%、 $\text{As}_2\text{O}_3 + \text{Sb}_2\text{O}_3$  : 0~2%を含み、主結晶として微細な $\text{Li}_2\text{O} \cdot 2\text{SiO}_2$ 結晶粒子を含む磁気ディスク用結晶化ガラス基板が知られている (例えば米国特許第5391622号明細書参照)。

しかしながら、近年ハードディスクに代表される磁気ディスクなどの情報記録

装置には記録の高密度化の進展にともなって、長手磁気記録方式から垂直磁気記録方式への変換が求められている。長手磁気記録方式では、室温程度の熱によって磁区が容易に回転するため、記録密度が高くなると、書き込みができなくなり、書き込んだ情報が容易に失われることが指摘されている。このような現象は熱揺らぎの問題として知られ、長手磁気記録方式の障害になりつつある。そこで、長手磁気記録方式による熱揺らぎの問題に対処するため、垂直磁気記録方式が実用化に向けて近年活発に検討されている。

この垂直磁気記録方式の膜構成としては、非磁性基板上に垂直磁気記録層を形成した単層膜、軟磁性層と磁気記録層を順次に積層した二層膜、並びに硬磁性層、軟磁性層および磁気記録層を順次に積層した三層膜などが知られている。その中で二層膜と三層膜は、単層膜よりも高記録密度化および磁気モーメントの安定維持に適しているので、実用化に向けた開発が近年盛んに行われている。そして、このような多層磁性膜垂直磁気記録媒体の特性を向上させるため、高温スパッタ機での成膜や成膜後の高温熱処理が必要とされている。

しかし、これまで一般的に使用されてきたアルミニウム基板は、耐熱性が280℃以下と低い。また、従来の化学強化ガラス基板は通常の化学強化温度（350～420℃）範囲あるいはそれより高い温度で使用されると化学強化のためのイオン交換による表面応力が緩和され基板強度が急低下するので、通常化学強化ガラスは350℃以下の温度での使用が強要されている。しかしながら、垂直磁気記録方式においては、磁性膜の磁気特性を高めるため、400℃以上の高温スパッタ機での成膜あるいは積層した磁性膜を400℃以上の高温でアニールすることが求められている。したがって、このような高温では、現在市販されているアルミニウム基板や化学強化ガラス基板は、いずれも対応できないことは明らかであり、耐熱性の高いガラス基板が求められている。

優れた耐熱性を得るために、これまで化学強化用ガラスでは必須成分であったアルカリ金属酸化物を用いないガラス材料も考えられるが、この場合、溶解時の粘性が上昇して溶解性が低下するという問題が生じる。また、磁気ディスクをドライブ装置に組込む際、ディスクを固定するための金属固定具との熱膨張特性を合わせるために、ガラス基板の熱膨張係数を大きくする必要があるが、アルカリ

金属酸化物を含まないガラスでは熱膨張係数を情報記録媒体用基板に求められる範囲にすることが難しい。

一方、ガラスの溶解性、熱膨張係数を良好なものとするためにアルカリ金属酸化物を導入すると、ガラス基板からアルカリが溶出し、基板上に設けられている

5 情報記録層に悪影響を及ぼすという問題もある。

以上、情報記録媒体用基板のガラス材料に求められる条件を総合すると次のようになる。

①高い耐熱性

②優れた溶解性

10 ③低アルカリ溶出特性

#### 発明の開示

本発明は、このような事情のもとで、前記の要求特性を満たす高耐熱性、低アルカリ溶出性などを備えたガラスからなる情報記録媒体用基板、並びに該基板を用いた情報記録媒体およびその製造方法、特に高温スパッタ機で垂直磁気記録方式用磁性膜の作製に好適な磁気記録媒体用基板、並びに磁気記録媒体およびその製造方法を提供することを目的とするものである。

本発明者らは、前記目的を達成するために鋭意研究を重ねた結果、アルカリ金属酸化物を含有し、かつある温度以上のガラス転移温度 ( $T_g$ ) を有すると共に、特定の条件で水中に浸漬した際のアルカリ金属イオンの溶出量がある値以下であるガラスからなる情報記録媒体用基板により、その目的を達成し得ることを見出し、この知見に基づいて本発明を完成するに至った。

すなわち、本発明は、

- (1) アルカリ金属酸化物含有ガラスからなる情報記録媒体用基板において、前記ガラスの転移温度 ( $T_g$ ) が  $620^{\circ}\text{C}$  以上であり、かつ温度  $80^{\circ}\text{C}$  に保持された水中に 24 時間浸漬した際のアルカリ金属イオンの溶出量が、単位面積当たり  $0.2 \mu\text{mol}/\text{cm}^2$  以下であることを特徴とする情報記録媒体用基板、
- (2) アルカリ金属酸化物含有ガラスが、必須成分として  $\text{SiO}_2$ 、 $\text{Al}_2\text{O}_3$ 、 $\text{CaO}$ 、 $\text{BaO}$  および  $\text{K}_2\text{O}$  を含むものである上記 (1) に記載の情報記録媒体用基板、

(3) アルカリ金属酸化物含有ガラスが、 $\text{SiO}_2$ 、 $\text{Al}_2\text{O}_3$ 、 $\text{CaO}$ 、 $\text{BaO}$ 、 $\text{K}_2\text{O}$ 、 $\text{MgO}$ 、 $\text{SrO}$ 、 $\text{TiO}_2$ 、 $\text{ZrO}_2$ 、 $\text{Li}_2\text{O}$ 、 $\text{Na}_2\text{O}$ 、 $\text{ZnO}$ からなることを特徴とする上記(1)に記載の情報記録媒体用基板、

(4) 化学強化層が存在せず、アルカリ金属酸化物含有ガラスが実質的にモル%表示で、 $\text{SiO}_2$  50%超かつ70%以下、 $\text{Al}_2\text{O}_3$  1~12%、 $\text{CaO}$  2~25%、 $\text{BaO}$  0%超かつ15%以下、 $\text{K}_2\text{O}$  3~15%、 $\text{MgO}$  0~10%、 $\text{SrO}$  0~15%、 $\text{TiO}_2$  0~10%、 $\text{ZrO}_2$  0~12%、 $\text{Li}_2\text{O}$  0%以上かつ1%未満、 $\text{Na}_2\text{O}$  0~8%、 $\text{ZnO}$  0~1%からなることを特徴とする上記(3)に記載の情報記録媒体用基板、

(5) 表面に化学強化層を有し、アルカリ金属酸化物含有ガラスが実質的にモル%表示で、 $\text{SiO}_2$  50%超かつ70%以下、 $\text{Al}_2\text{O}_3$  1~10%、 $\text{CaO}$  2~25%、 $\text{BaO}$  1~15%、 $\text{K}_2\text{O}$  3~15%、 $\text{MgO}$  0~3%、 $\text{SrO}$  0~15%、 $\text{TiO}_2$  0~10%、 $\text{ZrO}_2$  0%超12%以下、 $\text{Li}_2\text{O}$  0%以上かつ1%未満、 $\text{Na}_2\text{O}$  1~8%、 $\text{ZnO}$  0~1%からなり、 $\text{SiO}_2$ 、 $\text{Al}_2\text{O}_3$ および $\text{ZrO}_2$ の合計量が70重量%超であることを特徴とする上記(3)に記載の情報記録媒体用基板、

(6) 表面に化学強化層を有し、アルカリ金属酸化物含有ガラスが実質的にモル%表示で、 $\text{SiO}_2$  50%超かつ70%以下、 $\text{Al}_2\text{O}_3$  1~10%、 $\text{CaO}$  15~25%、 $\text{BaO}$  1~15%、 $\text{K}_2\text{O}$  3~15%、 $\text{MgO}$  0~3%、 $\text{SrO}$  0~15%、 $\text{TiO}_2$  0~10%、 $\text{ZrO}_2$  0%超12%以下、 $\text{Li}_2\text{O}$  0%以上かつ1%未満、 $\text{Na}_2\text{O}$  1~8%、 $\text{ZnO}$  0~1%からなることを特徴とする上記(3)に記載の情報記録媒体用基板、

(7) アルカリ金属酸化物含有ガラスの温度100~300℃における平均線熱膨張係数( $\alpha$ )が $70 \times 10^{-7}/^\circ\text{C}$ 以上である上記(1)ないし(6)のいずれか

1項に記載の情報記録媒体用基板、

(8) アルカリ金属酸化物含有ガラスの比重が3.5以下である上記(1)ないし(7)のいずれか1項に記載の情報記録媒体用基板、

(9) 垂直磁気記録方式の情報記録媒体用であることを特徴とする上記(1)ないし(8)のいずれか1項に記載の情報記録媒体用基板、

(10) 上記(1)ないし(9)のいずれか1項に記載の情報記録媒体用基板上に、情報記録層を有することを特徴とする情報記録媒体、

(11) 垂直方式の磁気記録媒体である上記(10)に記載の情報記録媒体、

(12) 情報記録媒体用基板上に情報記録層の形成を含む工程を備えた情報記録媒

- 5 体の製造方法において、前記基板に上記(1)ないし(9)のいずれか1項に記載の情報記録媒体用基板を用い、前記工程中に前記基板を400～600℃に加熱することを特徴とする情報記録媒体の製造方法、  
を提供するものである。

#### 発明を実施するための最良の形態

- 10 本発明の情報記録媒体用基板は、従来のガラス基板の高平滑性、高平坦性などの優れた特性を維持しながらも、400～600℃の温度範囲での高温成膜に適し、400～600℃温度範囲での高温熱処理を行っても変形せず、さらに溶解性を損なわないためにアルカリ金属酸化物を含有しながらも、アルカリ金属イオンの溶出量（以下、アルカリ溶出量と称することがある。）が極めて少ない非晶質
- 15 性ガラスからなる基板である。上記高温熱処理を行っても基板が変形しないために、ガラス転移温度（ $T_g$ ）が620℃以上、好ましくは650℃以上、より好ましくは680℃以上、さらに好ましくは700℃以上のガラスによって基板を構成する。該ガラスの転移温度の上限については特に制限はないが、通常900℃程度である。
- 20 なお、後述する化学強化層が存在する情報記録媒体用基板の場合は、アルカリ金属化合物を含む熔融塩中にガラスを浸漬してイオン交換を行う。ガラス転移温度（ $T_g$ ）が著しく高いガラスを化学強化するには、熔融塩の温度も著しく高くしなければならない。そうすると熔融塩の分解が生じ、分解生成物によってガラス表面が侵食されることになる。このような侵食を防止する上から、化学強化層
- 25 を有する基板の場合は、ガラス転移温度（ $T_g$ ）を800℃以下にすることが望ましい。

本発明のガラス基板は、優れた溶解性を付与するために、アルカリ金属酸化物を含有するが、一方アルカリ溶出量は極めて少ないものである。このアルカリ溶出量は、温度80℃に保持された水中に24時間浸漬した際の単位面積当りの溶

出量で示されるが、その値は $0.2 \mu\text{mol}/\text{cm}^2$ 以下 ( $0.2 \times 10^{-6} \text{mol}/\text{cm}^2$ 以下) である。以上のような特性がいまって高記録密度化に適した情報記録媒体用基板が得られる。なお、前記アルカリ溶出量が $0.2 \mu\text{mol}/\text{cm}^2$ より大きいと、基板の洗浄工程などにおいてガラス中のアルカリ金属が溶出して

5 基板表面が荒れてしまい、研磨加工によって仕上げられた基板表面の平滑性が損なわれる。また、情報記録層を形成した後、基板から析出するアルカリ金属によって情報記録層が侵蝕される問題も生じる。好ましいアルカリ溶出量は $0.1 \mu\text{mol}/\text{cm}^2$ 以下、より好ましくは $0.05 \mu\text{mol}/\text{cm}^2$ 以下である。

なお、前記アルカリ溶出量は、以下に示す測定方法により求めた値である。

10 〈アルカリ金属イオンの溶出量（アルカリ溶出量）の測定方法〉

15 清浄な表面を有するガラス試料を密閉可能な容器に入れて秤量し、この質量を質量Aとする。次に容器中にガラス試料が完全に浸漬するように $70 \sim 75^\circ\text{C}$ の超純水を約 $20 \text{ml}$ 添加し、密閉した状態で容器内の温度が $80^\circ\text{C}$ に保たれる状態で24時間放置する。その後、密閉状態の容器を秤量し、この質量を質量Bとする。その後、ガラス試料を取り出す。ガラス試料を浸漬していた水の質量は質量Bから質量Aを差し引いたものである。次いで、ガラス試料を浸漬していた水に溶出したアルカリ金属元素の濃度をICP-AES（バリアン製ICP発光分光分析装置「VISTA AX」）を使用して測定する。アルカリ金属元素の濃度と水の質量をもとに溶出したアルカリ金属元素の量を算出し、この値（モル表示）をガラス試料の表面積で割ればアルカリの溶出量が求まる。なお、測定に当

20 たり、ガラス試料を浸漬する水の純度、容器の洗浄性、容器から水への溶出など、測定精度低下の要因になる点に対し十分注意を払う必要がある。ガラス中に含まれるアルカリ金属元素が複数種ある場合には、それぞれのアルカリ金属イオンの濃度から浸漬した水に含まれる各アルカリ金属イオンの量（モル表示）を測定、

25 算出し、その合計量をガラス試料の表面積で割った値をアルカリ金属イオンの溶出量とする。

本発明のガラス基板は、化学強化工程を省略できるという観点からは、化学強化層が存在しないものが好ましい。本発明のガラス基板によれば化学強化しなくてもアルカリ溶出量を低レベルに抑えることができ、化学強化の工程を省くこと

ができる。

本発明のガラス基板は、高い機械強度を付与することにより基板破損を防止するという観点からは、化学強化層が存在するものが好ましい。

化学強化層が存在しないガラス基板および表面に化学強化層を有するガラス基板に共通するガラスの組成は必須成分として $\text{SiO}_2$ 、 $\text{Al}_2\text{O}_3$ 、 $\text{CaO}$ 、 $\text{BaO}$ および $\text{K}_2\text{O}$ を含むものである。さらに上記組成として好ましいものは、 $\text{SiO}_2$ 、 $\text{Al}_2\text{O}_3$ 、 $\text{CaO}$ 、 $\text{BaO}$ 、 $\text{K}_2\text{O}$ 、 $\text{MgO}$ 、 $\text{SrO}$ 、 $\text{TiO}_2$ 、 $\text{ZrO}_2$ 、 $\text{Li}_2\text{O}$ 、 $\text{Na}_2\text{O}$ 、 $\text{ZnO}$ からなるものである。

化学強化層が存在しないガラス基板を構成するガラスとしては、必須成分として $\text{SiO}_2$ 、 $\text{Al}_2\text{O}_3$ 、 $\text{CaO}$ 、 $\text{BaO}$ および $\text{K}_2\text{O}$ を含むもの（以下、ガラスIという。）が好ましい。このような組成によれば高耐熱性、高膨張特性、低アルカリ溶出性、高ガラス安定性を兼ね備えた情報記録媒体用基板を得ることができる。

さらに、上記組成のガラスIにおいて、好ましいガラスとしては、実質的にモル%表示

で（以下、特記のない限りガラスの各成分の含有量はモル%表示とする。また、（ ）内に重量%にて表示した場合の好ましい含有量を示す。）、 $\text{SiO}_2$  50%超かつ70%以下（ただし、58重量%未満）、 $\text{Al}_2\text{O}_3$  1~12%（ただし、20重量%以下）、 $\text{CaO}$  2~25%（ただし、6重量%超かつ21重量%未満）、 $\text{BaO}$  0%超かつ15%以下（ただし、5重量%超）、 $\text{K}_2\text{O}$  3~15%（ただし、3重量%超）、 $\text{MgO}$  0~10%（ただし、12重量%未満）、 $\text{SrO}$  0~15%、 $\text{TiO}_2$  0~10%、 $\text{ZrO}_2$  0~12%、 $\text{Li}_2\text{O}$  0%以上かつ1%未満（ただし、1重量%未満）、 $\text{Na}_2\text{O}$  0~8%、 $\text{ZnO}$  0~1%（ただし、1重量%未満）からなるアルカリ金属酸化物含有ガラスを挙げることができる。

以下、ガラスIにおける各成分の役割ならびに上記組成範囲について詳しく説明する。

$\text{SiO}_2$ はガラスの網目構造を形成する主成分であり、その含有量が50%以下では、ガラスの耐久性が悪化してガラスが失透しやすくなる。一方、70%を超えると（また58重量%以上になると）、ガラスのヤング率が小さくなる上、高



温粘性が高くなるためにガラスが溶けにくくなる。したがって、 $\text{SiO}_2$ の含有量は50%超かつ70%以下の範囲であって、58重量%未満にすることが好ましい。特に50%超かつ67%以下の範囲がより好ましい。

5  $\text{Al}_2\text{O}_3$ はガラスの耐久性や耐熱性の向上に大きく寄与する成分としても、 $\text{SiO}_2$ とともにガラス構造の安定化及びその剛性度を高める成分としても非常に重要である。しかし、その含有量が1%未満ではガラスからのアルカリの溶出を抑える効果が減少する傾向となり、耐久性のよいガラスを作りにくくなるのに対し、12%を超えて（また20重量%を超えて）導入すると、ガラスの高温溶解性が悪化する傾向となるので、その含有量を1~12%（ただし、20重量%以下）にすることが好ましい。より好ましくは2~12%の範囲である。

前記 $\text{SiO}_2$ と $\text{Al}_2\text{O}_3$ の合計含有量は57~79%の範囲が好ましい。この合計含有量が57%未満ではガラスの耐久性が不十分となるおそれがある。

15  $\text{MgO}$ 、 $\text{CaO}$ 、 $\text{ZnO}$ 、 $\text{SrO}$ 、及び $\text{BaO}$ はガラス溶解時の粘性を下げ、溶解を促進すると共にヤング率の上昇、熱膨張係数の増加に効果が大きい。しかしその合計含有量が30%を超えると、ガラスの耐久性が悪化する傾向となり、失透温度も高くなる傾向がある。

20  $\text{CaO}$ はヤング率や熱膨張の向上、溶解粘性の低粘性化に効果が大きく重要な成分である。しかし、 $\text{CaO}$ の導入量が2%未満ではその効果が薄く、25%を超えて導入すると、安定性が悪化する傾向になるため2~25%の範囲が好ましい。より好ましくは3~20%の範囲である。

$\text{BaO}$ は熱膨張の向上に寄与し、耐久性の向上にも効果があるが、過剰の導入では逆に耐久性が悪化する傾向がある。また $\text{BaO}$ の導入により比重の上昇が大きいため0%超15%以下（ただし、5重量%超）の範囲が好ましい。より好ましくは14%以下である。

25 その他の $\text{MgO}$ 、 $\text{ZnO}$ 、 $\text{SrO}$ は合計量が好ましい範囲を超えない範囲で添加することでガラス構造の安定化、ヤング率、熱膨張の上昇に効果が期待できる。 $\text{MgO}$ 、 $\text{ZnO}$ 、 $\text{SrO}$ はこれらの一つを大量に導入するよりも、少量ずつ多種類の2価成分を導入することでより効果が大きくなるため、 $\text{MgO}$ を0~10%（ただし、12重量%未満）、 $\text{SrO}$ を0~15%（ただし、4.5重量%以下）、

ZnOを0～1%（ただし、1重量%未満）の範囲にするのが好ましい。より好ましくは、SrOが0～10%、ZnOが0%である。

MgO、CaO、SrO、BaOおよびZnOの合計含有量は、前記の理由により、30%以下の範囲が好ましく、より好ましくは3～30%、さらに好ましくは3～25%の範囲である。

Li<sub>2</sub>O、Na<sub>2</sub>O、K<sub>2</sub>Oはガラス溶解時の粘性を下げ、溶解を促進するとともに、熱膨張を大きく上昇させる有用な成分である。しかし、その導入量が合計で15%を超えて多くなると、化学的耐久性が悪化するだけでなく、アルカリがガラス表面に多く析出するようになるため、磁性膜などの情報記録層を侵蝕してしまうおそれがある。またガラス転移温度が低下し必要な耐熱性が得られなくなる場合がある。その導入量が合計で3%より少なくなると、ガラスの溶解性が低下したり、所定の熱膨張特性を得にくくなる。

Li<sub>2</sub>Oは熱膨張の上昇とヤング率の上昇に効果が大いだが、ガラス表面への析出の度合いが大きく、ガラス転移温度を低下させる効果が大いため1%未満（ただし、1重量%未満）とするのが好ましい。Li<sub>2</sub>Oを導入しないことがより好ましい。

Na<sub>2</sub>Oは熱膨張の上昇に効果が大いだがK<sub>2</sub>Oほどではない。またガラス表面への析出の度合いも大きいため0～8%が好ましい。より好ましくは0～5%である。

K<sub>2</sub>Oは熱膨張係数の上昇に効果が大きく、ガラス表面への析出の度合いも小さいため重要な成分である。つまり、所望の熱膨張特性並びにガラス溶解性を付与しつつ、アルカリ溶出量を低レベルに抑える上から重要な成分である。しかし、大量の導入はガラスの耐久性を低下させ、ガラス転移温度の低下による耐熱性の悪化を引き起こすので3～15%（ただし、3重量%超）の範囲にするのが好ましい。より好ましくは4～13%である。

K<sub>2</sub>O、Li<sub>2</sub>OおよびNa<sub>2</sub>Oの合計含有量は、前記の理由により、3～15%の範囲が好ましく、より好ましくは4～12%の範囲である。ZrO<sub>2</sub>、TiO<sub>2</sub>はガラスの化学的耐久性を向上させ、剛性度を高めるために導入される成分である。少量のZrO<sub>2</sub>及びTiO<sub>2</sub>をガラスに添加すると、ガラスの耐久性も弾性率

も脆さも改善されるが、比重が急増するし、より多く導入するとガラスの失透傾向が強くなる。

$ZrO_2$ はその導入によりヤング率を上昇させる成分であるが、比重も大きくなるため、0～12%とするのが好ましく、0～10%とするのがより好ましい。

- 5  $TiO_2$ はヤング率の上昇効果は $ZrO_2$ より劣るが、比重の上昇はあまり大きくないため、0～10%とするのが好ましく、0～8%とするのがより好ましい。

ガラスIは上記成分から実質的になる組成を有する。

- ただし、ガラスIは上記成分以外に、ガラスの溶解性、清澄性、成形性などを改善するため、 $As_2O_3$ 、 $Sb_2O_3$ 、フッ化物、塩化物、 $SO_3$ を導入することができる。その導入量は、脱泡剤として用いられる適量の範囲であればよいが、  
10 外割の合計量で2重量%以下の割合を目安とする。より好ましくは1重量%以下である。 $Sb_2O_3$ は $As_2O_3$ とともに上記他の脱泡剤よりも脱泡効果が優れている。情報記録媒体用基板を構成するガラスでは、十分な脱泡が行われていないとガラス中に微小な気泡が残ってしまう。このようなガラスの表面を研削、研磨するとガラス中に残存している気泡が表面に現れて、  
15

- 研磨面に窪みが生じることになる。情報記録媒体用基板の表面には極めて高い平滑性が求められており、このような気泡が残存するものは不良品になってしまう。そのため、 $Sb_2O_3$ 及び／又は $As_2O_3$ を含むものが望ましい。その導入量（外割）は $Sb_2O_3$ と $As_2O_3$ の合計量で0～2重量%の範囲とするのが好ましく、  
20 0.1～2重量%がより好ましく、0.1～1重量%の範囲がさらに好ましい。しかし、環境への影響に配慮するという観点からは、 $As_2O_3$ 等のヒ素化合物を用いないことが望ましい。したがって、 $Sb_2O_3$ のみを導入することがより一層好ましい。 $Sb_2O_3$ のみを導入する場合の導入量は、外割で0～2重量%とするのが好ましく、0.1～2重量%とするのがより好ましく、0.1～1重量%とするのがさらに好ましい。なお、 $As_2O_3$ や $Sb_2O_3$ を含むガラスは、ガラス中の $As_2O_3$ や $Sb_2O_3$ が錫などの熔融金属と反応してしまうため、フロート成形には適さない。したがって、情報記録媒体用基板はフロート成形法ではなく、プレス成形法を用いて作製することが望ましい。

上記好ましい組成範囲において各成分のより好ましい範囲を任意に組合せてさ

らに好ましい組成範囲を選択することが可能であるが、中でも特に好ましい組成範囲は、 $\text{SiO}_2$  50%超かつ67%以下、 $\text{Al}_2\text{O}_3$  2~12% (ただし、 $\text{SiO}_2$ と $\text{Al}_2\text{O}_3$ の合計量が57~79%)、 $\text{CaO}$  3~20%、 $\text{BaO}$  14%以下、 $\text{MgO}$  0~10%、 $\text{SrO}$  0~10%、 $\text{ZnO}$  0% (ただし、  
5  $\text{MgO}$ 、 $\text{CaO}$ 、 $\text{SrO}$ 、 $\text{BaO}$ および $\text{ZnO}$ の合計量が3~30%)、 $\text{Li}_2\text{O}$  0%、 $\text{Na}_2\text{O}$  0~5%、 $\text{K}_2\text{O}$  4~13% (ただし、 $\text{K}_2\text{O}$ 、 $\text{Li}_2\text{O}$ および $\text{Na}_2\text{O}$ の合計量が4~12%)、 $\text{ZrO}_2$  0~10%および $\text{TiO}_2$  0~8%である。

本発明のガラス基板を構成する、上記ガラスIを含むガラスにおいては、 $\text{TiO}_2$ を含まないものが、基板表面のあれを低減する上から特に優れている。  
10

なお、上記いずれの態様においてもガラスの溶解性は優れており、ガラス中に未溶解物は認められず、また結晶粒子も認められない。すなわち非晶質性のガラスであった。

ガラスIは、化学強化層が存在しない情報記録媒体用基板材料として好適なものである。  
15

次に、表面に化学強化層が存在する情報記録媒体用基板材料として特別に好ましいガラス (以下、ガラスIIという。) の組成について説明する。

ガラスIIは、必須成分として $\text{SiO}_2$ 、 $\text{Al}_2\text{O}_3$ 、 $\text{CaO}$ 、 $\text{Na}_2\text{O}$ 、 $\text{K}_2\text{O}$ 、 $\text{BaO}$ および $\text{ZrO}_2$ を含むアルカリ金属酸化物含有ガラスである。ガラスII  
20 では、ガラス中のNaイオンと熔融塩中のKイオンをイオン交換することにより、表面に化学強化層を形成する。そのため、 $\text{Na}_2\text{O}$ を必須成分とする。

ガラスIIにおいて、好ましい第1の態様としては実質的にモル%表示で、 $\text{SiO}_2$  50%超かつ70%以下 (ただし、58重量%未満)、 $\text{Al}_2\text{O}_3$  1~10% (ただし、20重量%未満)、 $\text{CaO}$  2~25% (ただし、6重量%超かつ  
25 21重量%未満)、 $\text{BaO}$  1~15% (ただし、5重量%超)、 $\text{K}_2\text{O}$  3~15% (ただし、3重量%超)、 $\text{MgO}$  0~3% (ただし、1重量%未満)、 $\text{SrO}$  0~15% (ただし、4.5重量%未満)、 $\text{TiO}_2$  0~10%、 $\text{ZrO}_2$  0%超12%以下 (ただし、6重量%超)、 $\text{Li}_2\text{O}$  0%以上かつ1%未満 (ただし、1重量%未満)、 $\text{Na}_2\text{O}$  1~8%、 $\text{ZnO}$  0~1% (ただし、1重量%

未満) からなり、 $\text{SiO}_2$ 、 $\text{Al}_2\text{O}_3$ および $\text{ZrO}_2$ の合計量が70重量%超であるガラスを挙げることができる。

各成分の役割ならびに上記組成範囲の限定理由について詳しく説明するが、ガラスIと共通する点については上記説明内容と同じなので、省略する。

- 5       $\text{BaO}$ は熱膨張の向上に寄与し、耐久性の向上にも効果があるので1%以上導入する。過剰の導入では逆に耐久性が悪化する傾向がある。また $\text{BaO}$ の導入により比重の上昇が大きいため導入量は1~15% (ただし、5重量%超) の範囲が好ましい。より好ましくは1~14%である。

- 10       $\text{Na}_2\text{O}$ 、 $\text{K}_2\text{O}$ はガラス熔解時の粘性を下げ、熔解を促進するとともに、熱膨張を大きく上昇させる有用な成分である。特に、 $\text{Na}_2\text{O}$ はイオン交換に利用され、ガラス中のナトリウムイオンはイオン交換により熔融塩中のカリウムイオンと置換されることで強化が行われる。しかし、 $\text{Na}_2\text{O}$ と $\text{K}_2\text{O}$ の導入量が合計で16%を超えて多くなると、化学的耐久性が悪化するだけでなく、アルカリがガラス表面に多く析出するようになるため、磁性膜などの情報記録層を侵食するお  
15      それがある。またガラス転移温度が低下し必要な耐熱性が得られなくなる場合がある。その導入量が合計で4%より少なくなると、良好な化学強化がしにくくなり、ガラスの熔解性が低下したり、所定の熱膨張特性を得にくくなる。  
したがって、その合計量は4~16%とするのが好ましい。

- 20       $\text{Na}_2\text{O}$ はガラス転移温度を低下させずに、化学強化を可能にするための重要な成分である。良好な化学強化を行うためには、その導入量を1%以上にするのが好ましい。また、 $\text{Na}_2\text{O}$ は熱膨張の上昇に効果が大いだが $\text{K}_2\text{O}$ ほどではない。またガラス表面への析出の度合も大きいため、その導入量は1~8%が好ましい。より好ましくは1~7%であり、さらに好ましくは1~5%である。

- 25       $\text{Li}_2\text{O}$ は熱膨張の上昇とヤング率の上昇に効果が大いだが、ガラス表面への析出の度合が大きく、少量の導入でもガラス転移温度を大きく下げる働きをする。したがって、その導入量は1%未満 (ただし、1重量%未満) に抑えることが好ましい。導入しないことが好ましい。

さらに、 $\text{SiO}_2$ 、 $\text{Al}_2\text{O}_3$ および $\text{ZrO}_2$ の合計量を70%超、好ましくは70.5%以上とする。上記合計量を70重量%超とすることによりガラスの耐熱

性を向上することができる。

上記化学強化用ガラスは実質的に上記成分よりなるが、ガラスの熔解性、清澄性、成形性などを改善するため、 $As_2O_3$ 、 $Sb_2O_3$ 、フッ化物、塩化物、 $SO_3$ を導入することができる。その導入量は、脱泡剤として用いられる適量の範囲  
5 であればよいが、外割の合計量で2重量%以下の割合を目安とする。この中で $Sb_2O_3$ と $As_2O_3$ の脱泡効果が高いので、ガラス中の気泡を排除する上から $Sb_2O_3$ 及び／又は $As_2O_3$ の導入することが好ましく、その導入量は $Sb_2O_3$ と $As_2O_3$ の外割合計で0～2重量%の範囲が好ましく、0.1～2重量%がより好ましく、0.1～1重量%の範囲がさらに好ましい。しかし、環境への影響に配  
10 慮するという観点からは、 $As_2O_3$ 等のヒ素化合物を用いないことが望ましい。したがって、 $Sb_2O_3$ のみを導入することがより一層好ましい。 $Sb_2O_3$ のみを導入する場合の導入量は、外割で0～2重量%とするのが好ましく、0.1～2重量%とするのがより好ましく、0.1～1重量%とするのがさらに好ましい。

上記好ましい組成範囲において各成分のより好ましい範囲を任意に組合せてさらに好ましい組成範囲を選択することが可能であるが、中でも一層好ましい組成  
15 範囲は、実質的にモル%表示で、 $SiO_2$  50%超かつ70%以下、 $Al_2O_3$  1～9%（ただし、 $SiO_2$ と $Al_2O_3$ の合計量が57%以上）、 $CaO$  3～25%、 $BaO$  1～14%、 $Na_2O$  1～5%、 $K_2O$  3～15%（ただし、 $Na_2O$ と $K_2O$ の合計量が4～16%）、 $ZrO_2$  1～12%、 $MgO$  0～  
20 3%、 $SrO$  0～15%、 $ZnO$  0～1%（ただし、 $MgO$ 、 $CaO$ 、 $SrO$ 、 $BaO$ および $ZnO$ の合計量が3～30%）、 $TiO_2$  0～10%からなる組成であり、その中でより好ましい組成範囲は、 $ZrO_2$ が1～10%のもの、 $SiO_2$ 、 $Al_2O_3$ および $ZrO_2$ の合計量が70.5重量%以上のものである。

特に好ましい組成範囲は、実質的に $SiO_2$  50%超かつ67%以下、 $Al_2O_3$  2～9%（ただし、 $SiO_2$ と $Al_2O_3$ の合計量が57%以上）、 $CaO$  3～20%、 $BaO$  1～14%、 $Na_2O$  1～5%、 $K_2O$  4～13%、 $ZrO_2$  1～10%、 $TiO_2$  0～8%からなる組成である。  
25

上記特に好ましい組成範囲において、 $MgO$ 、 $CaO$ 、 $SrO$ 、 $BaO$ および $ZnO$ の合計量を3～25%とすることがさらに好ましい。

この組成に上記胞泡剤を添加してもよい。アルカリ溶出量を抑えつつ、優れた溶解性、耐熱性を得る上から、アルカリ金属酸化物を $\text{Na}_2\text{O}$ と $\text{K}_2\text{O}$ に限定することが望ましい。添加する脱泡剤としては $\text{Sb}_2\text{O}_3$ が特に好ましく、その導入量は外割で0～1%の範囲とするのがさらに好ましい。

- 5      ガラスI Iの中でもう一つの好ましい態様は、 $\text{SiO}_2$  50%超かつ70%以下（ただし、58重量%未満）、 $\text{Al}_2\text{O}_3$  1～10%（ただし、20重量%以下）、 $\text{CaO}$  15～25%（ただし、13重量%超かつ21重量%未満）、 $\text{BaO}$  1～15%（ただし、5重量%超）、 $\text{K}_2\text{O}$  3～15%（ただし、3重量%超）、 $\text{MgO}$  0～3%（ただし、1重量%未満）、 $\text{SrO}$  0～15%（ただし、4.5重量%未満）、 $\text{TiO}_2$  0～10%、 $\text{ZrO}_2$  0%超12%以下（ただし、6重量%超）、 $\text{Li}_2\text{O}$  0%以上かつ1%未満（ただし、1重量%未満）、 $\text{Na}_2\text{O}$  1～8%、 $\text{ZnO}$  0～1%（ただし、1重量%未満）からなるガラスである。 $\text{SiO}_2$ 、 $\text{Al}_2\text{O}_3$ および $\text{ZrO}_2$ の合計量、 $\text{CaO}$ の含有量以外は、ガラスI Iの第1の好ましい態様と同じである。 $\text{CaO}$ 含有量の下限を大きくすることにより、 $\text{SiO}_2$ 、 $\text{Al}_2\text{O}_3$ および $\text{ZrO}_2$ の合計量を70%以下にしても耐熱性を損なうことなく、高温粘性を低下させることが可能である。したがって、熔融状態のガラスを板状に成形するのに特に適している。熔融ガラスから板状に成形する方法としては、プレス法、フロート法が特に適している。 $\text{CaO}$ 含有量の好ましい範囲は14重量%以上である。
- 10      4.5重量%未満）、 $\text{TiO}_2$  0～10%、 $\text{ZrO}_2$  0%超12%以下（ただし、6重量%超）、 $\text{Li}_2\text{O}$  0%以上かつ1%未満（ただし、1重量%未満）、 $\text{Na}_2\text{O}$  1～8%、 $\text{ZnO}$  0～1%（ただし、1重量%未満）からなるガラスである。 $\text{SiO}_2$ 、 $\text{Al}_2\text{O}_3$ および $\text{ZrO}_2$ の合計量、 $\text{CaO}$ の含有量以外は、ガラスI Iの第1の好ましい態様と同じである。 $\text{CaO}$ 含有量の下限を大きくすることにより、 $\text{SiO}_2$ 、 $\text{Al}_2\text{O}_3$ および $\text{ZrO}_2$ の合計量を70%以下にしても耐熱性を損なうことなく、高温粘性を低下させることが可能である。したがって、熔融状態のガラスを板状に成形するのに特に適している。熔融ガラスから板状に成形する方法としては、プレス法、フロート法が特に適している。 $\text{CaO}$ 含有量の好ましい範囲は14重量%以上である。
- 15      耐熱性を損なうことなく、高温粘性を低下させることが可能である。したがって、熔融状態のガラスを板状に成形するのに特に適している。熔融ガラスから板状に成形する方法としては、プレス法、フロート法が特に適している。 $\text{CaO}$ 含有量の好ましい範囲は14重量%以上である。
- 20      なお、ガラスI Iも溶解性は優れており、ガラス中に未溶解物は認められず、また結晶粒子も認められない。

- 本発明のガラス基板は、上記高耐熱性と低アルカリ溶出性に加え、情報記録媒体用基板として好ましい熱膨張特性すなわち100～300℃における平均線熱膨張係数( $\alpha$ )が $70 \times 10^{-7}/^\circ\text{C}$ 以上という特性を兼ね備えることが好ましく、
- 25       $80 \times 10^{-7}/^\circ\text{C}$ 以上という特性を兼ね備えることがより好ましい。該平均線熱膨張係数( $\alpha$ )の上限は、通常 $120 \times 10^{-7}/^\circ\text{C}$ 程度である。

さらに比重が3.5以下のものが好ましい。比重3.5以下の基板を用いることにより媒体の回転時のトルクを低減することができる。比重3.2以下がより好ましい。また、情報記録媒体を高速回転させた際に高い安定性を得る上から高

剛性を備えるもの、すなわちヤング率が72 GPa以上のものが好ましい。さらに、耐失透性向上の面から、液相温度が1200℃以下であることが好ましく、1050℃以下であることがより好ましい。

上述のように、本発明の情報記録媒体用ガラス基板は表面に化学強化層が存在しないものおよび存在するものの両者を含むが、特に表面に化学強化層が存在する情報記録媒体用基板について説明する。

表面に化学強化層が存在する情報記録媒体用基板によれば、化学強化により高強度が付与されるので、基板の破損防止に有効である。さらに、上記基板に高温成膜、高温アニールなどの高温処理を施しても所要の強度を維持することができる。とともに、前記高温処理時に急激な温度変化に晒しても基板の強度が高いため、破損しにくく、ハンドリングが容易になるという効果も得ることができる。

上記基板としては、中心穴を有するディスク状のガラス又は中心穴のない円盤状のガラスをアルカリ金属熔融塩、好ましくはカリウムを含む熔融塩（例えば硝酸カリウム熔融塩）に浸漬し、ガラス中のアルカリ金属イオン（特にガラス表面付近）と熔融塩中のアルカリ金属イオンをイオン交換してガラス表面に圧縮応力層を形成（化学強化）したものを例示できる。

表面に化学強化層が存在する情報記録媒体用基板を構成するガラス材料としては、570℃で2時間加熱した後の曲げ強度が15 kgf/mm<sup>2</sup>以上であるものが好ましく、17 kgf/mm<sup>2</sup>以上であるものがより好ましく、20 kgf/mm<sup>2</sup>以上であるものがさらに好ましい。上記範囲において、安定性が高いガラスを容易に得るには、上記曲げ強度を100 kgf/mm<sup>2</sup>以下とすればよい。このような基板によれば、化学強化によって形成されたガラス表面付近の圧縮応力層の高温熱処理後の緩和が少ないため、加熱処理後も高い強度を維持し得るガラス製情報記録媒体用基板を提供することができる。なお、上記曲げ強度は、前記基板を測定試料とし、570℃で2時間加熱は、大気中で行う。

さらに、表面に化学強化層が存在する情報記録媒体用基板を構成するガラス材料としては、前記ガラス材料の前記化学強化前の曲げ強度を $f_b$ 、前記化学強化後に温度 $T$  [℃]（但し、 $T$ は20～570℃の任意の温度）に2時間保持した後の曲げ強度を $f_T$ としたとき、 $(f_T - f_b) / f_b$ の値が0.5以上であるもの



が好ましく、0.52以上であることがより好ましい。

この条件によれば、情報記録層の形成や熱処理、例えば垂直磁気記録方式の情報記録媒体における情報記録層の形成や熱処理を行っても、十分な曲げ強度を有する情報記録媒体用基板を提供することができる。なお、上記温度Tにおける2

5 時間の加熱は、大気中で行う。

また、ガラスとしてより高い安定性を付与するとともにより良好な化学強化を可能にするという観点から、 $(f_T - f_b) / f_b$ の値を9以下にすることがより好ましい。 $(f_T - f_b) / f_b$ の値が所定値以上であるという判定は、曲げ強度 $f_b$ と化学強化後に570℃に2時間保持した基板の曲げ強度 $f_{570}$ を測定して $(f_{570} - f_b) / f_b$ の値を算出し、この値が前記所定値以上になっていることを確認することによって行ってもよい。また、 $(f_T - f_b) / f_b$ の値が所定値以下であるという判定は、曲げ強度 $f_b$ と化学強化後に570℃に2時間保持した基板の曲げ強度 $f_{570}$ を測定して $(f_{570} - f_b) / f_b$ の値を算出し、この値が前記所定値以下になっていることを確認することによって行

10 ってもよい。

15 ってもよい。

さらに、20℃における曲げ強度 $f_{20}$ に対し、 $(f_{20} - f_b) / f_b$ の値が1以上であることが好ましく、1.2以上であることがより好ましい。また、ガラスとしてより高い安定性を付与するとともにより良好な化学強化を可能にするという観点から、 $(f_{20} - f_b) / f_b$ の値を9以下にすることがより好ま

20 しい。

なお、上記曲げ強度の評価を次のように行う。まず、情報記録媒体用基板を構成するガラス材料からなる40mm×10mm×1mmの薄板状試料を用い、30mmスパン、加重速度0.5mm/秒の3点曲げ試験により上記曲げ強度を測定する。なお、上記薄板状試料は端面(40mm×1mmの面と10mm×1mmの面の合計4面)及び主表面(40mm×10mmの表裏2面)が研磨されたものである。端面の研磨は光学研磨とすることが望ましく、主表面の研磨も光学研磨又は情報記録媒体用基板の主表面(情報記録層が形成されることになる面でもある)の研磨状態と同等とすることがより望ましい。

25

上記表面に化学強化層が存在する情報記録媒体用基板を構成するガラスとして

は、ガラスⅠあるいはガラスⅠⅠが好ましいが、ガラスⅠⅠが特に好ましい。

さらに、本発明の情報記録媒体用基板は、高ガラス転移温度、低アルカリ溶出性を備えているので、高温処理、例えば400～600℃という高温の熱処理を行って得られる情報記録媒体用の基板に好適である。特に、高温スパッタ、高温  
5 アニールなどを行う垂直磁気記録方式の情報記録媒体用の基板に好適である。

次に、高耐熱性を備えるとともに、水に浸漬した後でも十分な平滑性が維持可能な情報記録媒体用基板について説明する。この基板を構成する非晶質性ガラスのガラス転移温度 ( $T_g$ ) も620℃以上、好ましくは650℃以上、より好ましくは680℃以上、さらに好ましくは700℃以上である。該ガラスの転移温  
10 度の上限については特に制限はないが、通常900℃程度であること、800℃以下にすることが望ましいことは先に説明したとおりである。この基板を構成するガラスの特徴は、アルカリ金属酸化物を含むとともに、 $TiO_2$  を含まないことである。上記アルカリ金属酸化物は、 $Na_2O$  及び／又は $K_2O$  からなることが好ましく、 $Na_2O$  及び $K_2O$  からなることが好ましい。

15 アルカリ金属酸化物を含むガラスからなる基板を用いた情報記録媒体は、先に説明したように基板中のアルカリ金属が情報記録層を含む薄膜層を侵蝕する問題があるので、表面付近のアルカリ金属イオンの濃度を低下させるため、基板を純水に浸漬させて基板表面のアルカリ金属イオンを純水中に溶出させる方法が考えられる。この方法はアルカリ溶出量が極めて少ないガラスに対しても有効である。

20 その際、ガラス中に $TiO_2$  が含まれていると、ガラス表面から純水中に溶出しようとする微量のチタン成分とアルカリ金属が反応して難溶性の異物が生じ、ガラス表面に付着する。異物の付着は基板表面の平滑性を損なう原因となるので、このよう異物の発生を防止するべきである。そのため、上記基板を構成するガラスは $TiO_2$  を排除する。なお、前記ガラスとしては、ガラスⅠにおいて $TiO_2$  を含まないガラス又はガラスⅠⅠにおいて $TiO_2$  を含まないガラスが好ましい。  
25 また、前記ガラスからなる情報記録媒体用基板は化学強化層が存在するものであっても、化学強化層が存在しないものであってもよい。

このようなガラスからなる基板を純水に浸漬して、表面付近のアルカリ金属イオンの濃度を減少させ、アルカリ溶出による情報記録層の侵蝕を低減することも

できる。

次に情報記録媒体用基板の製造方法について説明する。前記製法は適宜公知の方法を用いることができる。例えば、高温熔融法すなわち所定の割合のガラス原料を空気中か不活性ガス雰囲気中で溶解し、バブリングや攪拌などによってガラスの均質化を行い、周知のプレス法、ダウンドロー法及びフロート法により板ガラスに成形され、その後、円形加工、芯抜き、内外円周面加工、研削、研磨などが施され、所望のサイズ、形状の情報記録媒体用基板とされる。なお、研磨では研磨材やダイヤモンドペレットによりラッピング及び酸化セリウムなどの研磨材によるポリシング加工を行うことで、表面精度を例えば0.1～0.6 nmの範囲にすることができる。加工後、基板表面は洗浄液により洗浄されるが、アルカリ溶出量が極めて低レベルにあるため、洗浄によって基板表面の平滑性、清浄性が損なわれることがない。また、洗浄後の基板を大気中に曝してもアルカリ溶出による表面荒れは生じない。このように、本発明の情報記録媒体用基板によれば、高温熱処理に好適でアルカリ溶出の少ない基板を提供できる。例えば、この基板を磁気記録媒体用基板として使用することにより、好適な垂直記録方式の磁気記録媒体を提供することができ、従来の長手磁気記録方式の磁気記録媒体の面記録密度100 Gbit/(2.5 cm)<sup>2</sup>よりも高記録密度（例えば1 Tbit/(2.5 cm)<sup>2</sup>の磁気記録媒体を提供する道が開かれることになる。

なお、化学強化層を形成する場合は、研削、研磨加工が施されたガラス基板を前述のようにアルカリ金属イオン、好ましくはカリウムイオンを含む熔融塩に浸漬する。

さらに、基板を純水に浸漬して基板表面付近のアルカリ金属イオンを減少させる処理を行ってもよい。

また、Sb<sub>2</sub>O<sub>3</sub>またはAs<sub>2</sub>O<sub>3</sub>を含むガラス基板を作製するには、前述の理由により熔融ガラス、あるいは軟化状態にあるガラスをプレス成形する方法が好適であり、フロート成形は不適當である。

次に、本発明の情報記録媒体およびその製造方法について説明する。

本発明の情報記録媒体は、前述の情報記録媒体用基板上に情報記録層を有するものである。前述のガラス基板を用いて磁気ディスクなどの情報記録媒体を作製

するには、ガラス基板の上に順次、下地層、磁性層、保護層、潤滑層などを設ければよい。磁性層（情報記録層）としては特に限定されないが、例えば、Co-Cr系、Co-Cr-Pt系、Co-Ni-Cr系、Co-Ni-Pt系、Co-Ni-Cr-Pt系、及びCo-Cr-Ta系などの磁性層が好ましい。下地層としてはNi層、Ni-P層、Cr層などを採用できる。保護層としては、カーボン膜などが使用でき、潤滑層を形成するためにはパーフルオロポリエーテル系などの潤滑材を使用することができる。

本発明の情報記録媒体用基板は特に、垂直磁気記録方式の磁気記録媒体に好適である。垂直磁気記録方式の磁気記録媒体における膜構成は、非磁性基板上に垂直磁気記録層を形成した単層膜、軟磁性層と磁気記録層を順次に積層した二層膜、及び硬磁性層、軟磁性層及び磁気記録層を順次に積層した三層膜などを好適なものとして例示できる。その中で二層膜と三層膜は単層膜よりも高記録密度化及び磁気モーメントの安定維持に適しているのが好ましい。

このような多層磁性膜垂直磁気記録媒体の特性を向上させるため、高温スパッタ機での成膜や成膜後の400～600℃での高温熱処理（アニール処理）が必要である。本発明の情報記録媒体用基板はガラス転移温度（ $T_g$ ）が650℃以上のガラスからなるので、上記高温熱処理によっても基板が変形することなく優れた平坦性を保つことが可能である。また、基板のアルカリ溶出量が小さいので情報記録層などの成膜後も基板からのアルカリ金属析出によって基板上に形成された膜が侵蝕されるのを防止することができる。

次に、本発明を実施例により、さらに詳細に説明するが、本発明は、これらの例によってなんら限定されるものではない。

#### 実施例1～16及び比較例1

ガラスIに相当する表1～表3に示す組成のガラスが得られるように、出発原料として $SiO_2$ 、 $Al_2O_3$ 、 $Al(OH)_3$ 、 $MgO$ 、 $Mg(OH)_2$ 、 $MgCO_3$ 、 $CaCO_3$ 、 $SrCO_3$ 、 $BaCO_3$ 、 $ZnO$ 、 $Li_2CO_3$ 、 $Na_2CO_3$ 、 $K_2CO_3$ 、 $TiO_2$ 、 $ZrO_2$ などを用いて300～1500g秤量し、十分に混合して調合バッチと成し、これを白金坩堝に入れ、1400～1600℃の温度で空气中約3～8時間ガラスの溶解を行った。溶解後、ガラス融液を40×40×2

0 mmカーボン金型に流し、ガラスの転移点温度まで放冷してから直ちにアニール炉にいれ、一時間保持した後、炉内で室温まで放冷した。得られたガラスは顕微鏡で観察できるほどの結晶が析出しなかった。また、得られたガラスは均質性が高く、未溶解物も認められず、高い溶解性を確認することができた。

- 5      このようにして得られたガラスを、 $40 \times 20 \times 15$  mm、 $5 \phi \times 20$  mm、 $30 \times 30 \times 2$  mmに加工して、各物性評価用の試料を作製し、下記に示す方法に従って、各物性を測定した。実施例1～16および比較例1のガラスのガラス組成（モル%）と物性測定結果を表1～表3に示す。また、表1～表3に記載の組成に基づき算出した実施例1～16および比較例1のガラス組成（重量%）を
- 10   表4～6に示す。

なお、実施例1～16のガラスに $Sb_2O_3$ を外割で0.5重量%添加したガラスも作製し、表1～表3に示された評価結果を同じ結果を得た。これら $Sb_2O_3$ が添加されたガラスを、顕微鏡を使用して観察したところ、ガラス中の気泡は皆無であった。

- 15   (1) ガラス転移温度 ( $T_g$ )

5 mm  $\phi \times 20$  mmの試料について、リガク社製の熱機械分析装置 (TMA 8140) を用いて $+4^\circ\text{C}/\text{分}$ の昇温速度で測定した。なお、標準試料としては $SiO_2$ を用いた。なお、ガラス転移温度は、ガラスの粘度が $10^{13} \cdot \text{Pa} \cdot \text{s}$ となる温度に相当する。

- 20   (2) 平均線熱膨張係数

100～300 $^\circ\text{C}$ における平均線熱膨張係数を意味し、ガラス転移温度の測定時に一緒に測定した。

- (3) 比重

40 $\times$ 20 $\times$ 15 mmの試料について、アルキメデス法により測定した。

- 25   (4) ヤング率

40 $\times$ 20 $\times$ 15 mmの試料について、超音波法により測定した。

- (5) アルカリ溶出量

エタノール浴にて超音波洗浄処理した30 $\times$ 30 $\times$ 2 mmの試料を、予め酸洗浄されたポリプロピレン製容器に入れ、明細書本文記載の方法に従って測定した。

表 1

		実 施 例					
		1	2	3	4	5	6
ガラス組成 (モル%)	SiO <sub>2</sub>	50	50	50	60	55	64
	Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	10	10	10	5	5	3
	(SiO <sub>2</sub> + Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub> )	(60)	(60)	(60)	(65)	(60)	(67)
	MgO	5	—	10	3	3	3
	CaO	20	20	10	10	15	15
	SrO	—	5	—	3	3	3
	BaO	5	5	10	5	5	5
	ZnO	—	—	—	—	—	—
	(RO)	(30)	(30)	(30)	(21)	(26)	(26)
	Li <sub>2</sub> O	—	—	—	—	—	—
	Na <sub>2</sub> O	—	—	—	—	—	—
	K <sub>2</sub> O	5	5	5	7	7	7
	(R' <sub>2</sub> O)	(5)	(5)	(5)	(7)	(7)	(7)
	ZrO <sub>2</sub>	—	—	—	—	7	—
	TiO <sub>2</sub>	5	5	5	7	—	—
	合 計	100	100	100	100	100	100
物 性	転移温度(°C)	709	714	690	683	735	665
	平均線熱膨張係数 [100-300°C]( $\times 10^{-7}/^{\circ}\text{C}$ )	82.9	82.8	80.8	80.6	86.0	88.5
	比 重	2.88	2.98	3.02	2.84	3.03	2.80
	ヤング率 (GPa)	85.2	84.0	83.7	76.8	86.5	75.0
	アルカリ溶出量 ( $\mu\text{mol}/\text{cm}^2$ )	0.032	0.029	0.08	0.021	0.015	0.115

5 RO = MgO + CaO + SrO + BaO + ZnO  
R'<sub>2</sub>O = Li<sub>2</sub>O + Na<sub>2</sub>O + K<sub>2</sub>O

表 2

		実 施 例					
		7	8	9	10	11	12
ガラス組成 (モル%)	SiO <sub>2</sub>	60	60	50	57	57	57
	Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	5	5	12	5	5	5
	(SiO <sub>2</sub> + Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub> )	(65)	(65)	(62)	(62)	(62)	(62)
	MgO	3	3	5	3	3	3
	CaO	15	15	13	15	13	13
	SrO	—	3	5	3	3	—
	BaO	5	5	5	5	5	8
	ZnO	—	—	—	—	—	—
	(RO)	(23)	(26)	(28)	(26)	(24)	(24)
	Li <sub>2</sub> O	—	—	—	—	—	—
	Na <sub>2</sub> O	—	—	—	—	—	—
	K <sub>2</sub> O	9	9	10	7	9	9
	(R' <sub>2</sub> O)	(9)	(9)	(10)	(7)	(9)	(9)
	ZrO <sub>2</sub>	—	—	—	5	5	5
	TiO <sub>2</sub>	3	—	—	—	—	—
	合 計	100	100	100	100	100	100
物 性	転移温度(°C)	669	662	687	727	714	708
	平均線熱膨張係数 [100-300°C](×10 <sup>-7</sup> /°C)	90.7	96.5	94.9	88.0	87.6	89.7
	比 重	2.77	2.81	2.86	2.97	2.94	2.99
	ヤング率 (GPa)	75.1	74.7	78.7	83.5	81.4	80.9
	アルカリ溶出量 (μモル/cm <sup>2</sup> )	0.021	0.065	0.041	0.018	0.014	0.013

5 RO = MgO + CaO + SrO + BaO + ZnO  
R'<sub>2</sub>O = Li<sub>2</sub>O + Na<sub>2</sub>O + K<sub>2</sub>O

表 3

		実 施 例				比較例
		13	14	15	16	1
ガラス組成 (モル%)	SiO <sub>2</sub>	57	58	58	58	73
	Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	5	5	7	5	0.6
	(SiO <sub>2</sub> + Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub> )	(62)	(63)	(65)	(63)	73.6
	MgO	1	1	—	—	
	CaO	15	15	12	12	7
	SrO	—	—	—	—	
	BaO	8	8	8	8	
	ZnO	—	—	—	—	2
	(RO)	(24)	(24)	(20)	(20)	
	Li <sub>2</sub> O	—	—	—	—	
	Na <sub>2</sub> O	—	—	—	—	9
	K <sub>2</sub> O	9	8	10	10	9
	(R' <sub>2</sub> O)	(9)	(8)	(10)	(10)	
	ZrO <sub>2</sub>	5	5	5	7	
	TiO <sub>2</sub>	—	—	—	—	
	合 計	100	100	100	100	
物 性	転移温度(°C)	715	716	716	745	554
	平均線熱膨張係数 [100-300°C](×10 <sup>-7</sup> /°C)	90.0	86.7	87.9	84.4	
	比 重	3.00	2.99	2.95	3.01	2.6
	ヤング率 (GPa)	80.8	80.9	78.6	81.0	79
	アルカリ溶出量 (μモル/cm <sup>2</sup> )	0.014	0.014	0.021	0.017	>0.2

RO = MgO + CaO + SrO + BaO + ZnO

R'<sub>2</sub>O = Li<sub>2</sub>O + Na<sub>2</sub>O + K<sub>2</sub>O



表 4

		実施例					
		1	2	3	4	5	6
ガラス組成 (重量%)	SiO <sub>2</sub>	43.02	41.15	40.65	50.83	44.81	56.14
	Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	14.60	13.97	13.80	7.19	6.91	4.47
	(SiO <sub>2</sub> + Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub> )	(57.62)	(55.12)	(54.45)	(58.02)	(51.72)	(60.61)
	MgO	2.88	-	5.45	1.70	1.64	1.76
	CaO	16.06	15.37	7.59	7.91	11.41	12.28
	SrO	-	7.09	-	4.38	4.21	4.54
	BaO	10.97	10.50	20.74	10.81	10.39	11.19
	ZnO	-	-	-	-	-	-
	(RO)	(29.91)	(32.96)	(33.78)	(24.80)	(27.65)	(29.77)
	Li <sub>2</sub> O	-	-	-	-	-	-
	Na <sub>2</sub> O	-	-	-	-	-	-
	K <sub>2</sub> O	6.74	6.45	6.37	9.30	8.94	9.62
	(R' <sub>2</sub> O)	(6.74)	(6.45)	(6.37)	(9.30)	(8.94)	(9.62)
	TiO <sub>2</sub>	5.72	5.47	5.40	7.88	-	-
	ZrO <sub>2</sub>	-	-	-	-	11.69	-
	合計	100	100	100	100	100	100

表 5

5

		実施例					
		7	8	9	10	11	12
ガラス組成 (重量%)	SiO <sub>2</sub>	52.01	51.48	40.69	47.24	46.60	45.90
	Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	7.36	7.28	16.57	7.03	7.00	6.80
	(SiO <sub>2</sub> + Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub> )	(59.38)	(58.77)	(57.25)	(54.28)	(53.80)	(52.60)
	MgO	1.74	1.73	2.73	1.67	1.70	1.60
	CaO	12.14	12.02	9.87	11.61	10.0	9.80
	SrO	—	4.44	7.01	4.29	4.20	—
	BaO	11.06	10.94	10.38	10.57	10.50	16.40
	ZnO	—	—	—	—	—	—
	(RO)	(24.94)	(29.13)	(29.99)	(28.14)	(26.40)	(27.80)
	Li <sub>2</sub> O	—	—	—	—	—	—
	Na <sub>2</sub> O	—	—	—	—	—	—
	K <sub>2</sub> O	12.23	12.11	12.75	9.09	11.60	11.30
	(R' <sub>2</sub> O)	(12.23)	(12.11)	(12.75)	(9.09)	(11.60)	(11.30)
	TiO <sub>2</sub>	3.46	—	—	—	—	—
	ZrO <sub>2</sub>	—	—	—	8.50	8.40	8.20
	合計	100	100	100	100	100	100

表 6

		実施例				比較例1
		13	14	15	16	
ガラス組成 (重量%)	SiO <sub>2</sub>	45.70	46.70	45.60	45.40	68.44
	Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	6.80	6.80	9.30	6.60	0.95
	(SiO <sub>2</sub> + Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub> )	52.40	53.40	54.80	51.90	69.40
	MgO	0.50	0.50	-	-	-
	CaO	11.20	11.30	8.80	8.70	6.13
	SrO	-	-	-	-	-
	BaO	16.30	16.40	16.00	15.90	-
	ZnO	—	—	—	—	2.54
	(RO)	28.00	28.20	24.80	24.60	8.67
	Li <sub>2</sub> O	—	—	—	—	-
	Na <sub>2</sub> O	—	—	—	—	8.71
	K <sub>2</sub> O	11.30	10.10	12.30	12.20	13.23
	(R' <sub>2</sub> O)	11.30	10.10	12.30	12.20	21.94
	TiO <sub>2</sub>	—	—	—	—	-
	ZrO <sub>2</sub>	8.20	8.20	8.00	11.20	-
	合計	100	100	100	100	

表 1～表 3 から明らかなように、実施例 1～16 に示したガラスの転移温度は  
 5 650℃以上と高く、100～300℃における平均線熱膨張係数は $80 \times 10^{-7}/^{\circ}\text{C}$ 以上、アルカリ溶出量も $0.2 \mu\text{mol}/\text{cm}^2$ 以下であった。さらにヤング率も72GPa以上と高い剛性が得られている。

以上のように各実施例のガラスの特性を測定した後、実施例 1～16 の各ガラスおよびそれらのガラスにSb<sub>2</sub>O<sub>3</sub>を外割で0.5重量%添加したガラスが得ら  
 10 れる均質化されたガラス融液をプレス成形型へ供給し、ディスク状のガラスをプレス成形した。なお、プレス成形以外で、例えば、フロート成形法と呼ばれる方法を使って、ガラスディスクを成形してもよい。しかし、Sb<sub>2</sub>O<sub>3</sub>を添加したガラスの場合には、フロート成形は不適當である。成形されたガラスディスクを徐冷した後、表面にラッピング加工を施すとともに、中心孔や外径、端面などの  
 15 加工を施した。次いで、主表面にさらにラッピング加工を施した後、研磨加工を施して平坦かつ平滑な面に仕上げた。このようにして得られた情報記録媒体用基板は洗浄液を用いて洗浄されるが、基板を構成するガラスのアルカリ溶出量が極

めて低レベルなので洗浄時における基板の表面荒れを抑えることができた。

洗浄後の各ガラス基板の主表面の中心線平均粗さ  $R_a$  は  $0.1 \sim 0.6 \text{ nm}$  であった。先に説明したように洗浄後の基板を純水の浸漬して基板表面のアルカリ金属イオン濃度を低減する処理を行ってもよい。

- 5      なお、ガラス基板の中心線平均粗さ  $R_a$  は、原子間力顕微鏡 (AFM) にて測定した。

洗浄、乾燥したガラス基板を用いて垂直記録方式の磁気ディスクを作製した。磁気記録層の形成において、軟磁性層と磁気記録層を順次に積層した二層膜、及び硬磁性層、軟磁性層及び磁気記録層を順次に積層した三層膜の2つのタイプの  
10 垂直記録方式の磁気ディスクを作製した。この工程中、磁気記録膜を  $400 \sim 600^\circ\text{C}$  において高温熱処理したが、いずれの基板もガラス転移温度 ( $T_g$ ) が  $650^\circ\text{C}$  以上の高耐熱性を有しているので、基板は変形せず高い平坦性を保っていた。

- 15      これに対し比較例のガラスからなる基板では転移温度が  $554^\circ\text{C}$  と低く、磁気記録基板の製造過程における磁気記録膜のスパッタ工程などでの高温処理によって基板が変形してしまうため垂直記録方式の磁気ディスク用基板として使用できなかった。

#### 実施例 17～27

- 次にガラス I I に相当する表 7～9 に示す実施例 17～27 のガラスが得られるように、出発原料として  $\text{SiO}_2$ 、 $\text{Al}_2\text{O}_3$ 、 $\text{Al}(\text{OH})_3$ 、 $\text{CaCO}_3$ 、 $\text{BaCO}_3$ 、 $\text{Na}_2\text{CO}_3$ 、 $\text{K}_2\text{CO}_3$ 、 $\text{TiO}_2$ 、 $\text{ZrO}_2$  などを用いてガラス原料を  $300 \sim 1500 \text{ g}$  秤量し、十分に混合して調合バッチと成し、これを白金坩堝に入れ、 $1400 \sim 1600^\circ\text{C}$  の温度で空気中約 3～8 時間ガラスの熔解を行った。熔解後、ガラス融液を  $40 \times 40 \times 20 \text{ mm}$  カーボン金型に流し、ガラスの転移  
25 点温度まで放冷してから直ちにアニール炉にいれ、一時間保持した後、炉内で室温まで放冷した。得られたガラスは顕微鏡で観察したが、ガラス中に結晶粒子は認められなかった。また、得られたガラスは均質性が高く、未溶解物も認められず、高い熔解性を確認することができた。また、実施例 17～27 のガラスに  $\text{Sb}_2\text{O}_3$  を外割で 0.5 重量% 添加したガラスを作製した。 $\text{Sb}_2\text{O}_3$  を添加したガ

ラスを、顕微鏡を使用して観察したところ、ガラス中の結晶粒子、未溶解物、気泡は皆無であった。

このようにして得られたガラス試料のガラス転移温度、屈伏点、30～300℃における平均線膨張係数、100～300℃における平均線膨張係数、比重、  
5 ヤング率、剛性率、ポアソン比、比弾性率、液相温度、化学強化を施す前の曲げ強度  $f_0$ 、化学強化後の曲げ強度  $f_1$ 、化学強化後にさらに570℃で2時間大気中にて加熱した後の曲げ強度  $f_2$  を測定した。化学強化は試料を所定温度の硝酸カリウム熔融塩に所定時間浸漬することにより行った。各実施例の化学強化の条件ならびに特性をガラス組成（モル%）とともに表7、8および9に示す。また、  
10 表7～表9に記載した組成に基づき算出した実施例17～27のガラスのガラス組成（重量%）を表10および11に示す。

なお、 $Sb_2O_3$  を添加したガラスでも表7～9に示されている特性が得られた。なお、実施例17～21は、同じ組成のガラスを使用し、異なる条件で化学強化したものである。

15 各特性の測定方法は、実施例1～16におけるものと同じである。屈伏点、剛性率、ポアソン比、比弾性率、液相温度、曲げ強度の測定は次のようにして行った。

#### (6) 屈伏点

前記試料と同じガラスを5mm $\phi$ ×20mmの形状に加工し、リガク社製の熱  
20 機械分析装置（TMA8140）を用いて+4℃/分の昇温速度で測定した。なお、標準試料としては $SiO_2$ を用いた。

#### (7) 剛性率、ポアソン比

前記試料と同じガラスを40×20×15mmの形状の加工し、超音波法により測定した。

25 (8) 比弾性率

上記ヤング率と比重から（比弾性率＝ヤング率/比重）の式により算出した。

#### (9) 液相温度

試料ガラスを蓋付き白金容器内に入れ、1500℃ですべて熔融させ、その後所定の温度に設定された炉内で保持し、所定時間後に取り出しガラス内に生じた

結晶を光学顕微鏡により観察し、結晶が生じない最低温度を液相温度とした。

(10) 曲げ強度

40×10×1mmの薄板状に加工し、長端面(40mm×1mmの2面)に丸め研磨を施し4つの端面と2つの主表面を研磨した試料を使用し、30mmスパン、加重速度0.5mm/秒の3点曲げ試験により曲げ強度を測定した。

以下余白

表 7

		実施例 17	実施例 18	実施例 19	実施例 20	実施例 21
ガラス組成 (モル%)	SiO <sub>2</sub>	63.0	63.0	63.0	63.0	63.0
	Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	4.0	4.0	4.0	4.0	4.0
	CaO	13.0	13.0	13.0	13.0	13.0
	BaO	3.0	3.0	3.0	3.0	3.0
	CaO+BaO	16.0	16.0	16.0	16.0	16.0
	Na <sub>2</sub> O	4.0	4.0	4.0	4.0	4.0
	K <sub>2</sub> O	5.0	5.0	5.0	5.0	5.0
	Na <sub>2</sub> O+ K <sub>2</sub> O	9.0	9.0	9.0	9.0	9.0
	TiO <sub>2</sub>	4.0	4.0	4.0	4.0	4.0
	ZrO <sub>2</sub>	4.0	4.0	4.0	4.0	4.0
	合計	100	100	100	100	100
ガラス転移温度 [°C]		669	669	669	669	669
屈伏点 [°C]		746	746	746	746	746
アルカリ溶出量 [μモル/cm <sup>2</sup> ]		0.015	0.014	0.015	0.018	0.020
30~300 °C における 平均線膨張係数 [×10 <sup>-7</sup> K <sup>-1</sup> ]		79.5	79.5	79.5	79.5	79.5
100~300 °C における 平均線膨張係数 [×10 <sup>-7</sup> K <sup>-1</sup> ]		83.3	83.3	83.3	83.3	83.3
比重		2.79	2.79	2.79	2.79	2.79
ヤング率 [GPa]		82.7	82.7	82.7	82.7	82.7
剛性率 [GPa]		33.4	33.4	33.4	33.4	33.4
ポアソン比		0.24	0.24	0.24	0.24	0.24
比弾性率 [×10 <sup>6</sup> Nm/kg]		29.6	29.6	29.6	29.6	29.6
液相温度 [°C]		1050 以下	1050 以下	1050 以下	1050 以下	1050 以下
イオン交換温度 [°C]		400	420	450	470	500
イオン交換時間[時間]		3	3	3	3	3
曲げ強度[kgf/mm <sup>2</sup> ]	化学強化前 f <sub>b</sub>	12.0	12.0	12.0	12.0	12.0
	化学強化後 f <sub>20</sub>	28.4	30.7	37.2	40.9	45.3
	570 °C で 2 時間加熱後 f <sub>570</sub>	18.6	22.3	24.5	25.9	31.1
	(f <sub>570</sub> - f <sub>b</sub> ) / f <sub>b</sub>	0.550	0.858	1.04	1.16	1.59
	(f <sub>20</sub> - f <sub>b</sub> ) / f <sub>b</sub>	1.37	1.56	2.10	2.41	2.78

表 8

		実施例 22	実施例 23	実施例 24	実施例 25
ガラス組成 (モル%)	SiO <sub>2</sub>	63	63	64	65
	Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	4	5	5	5
	CaO	13	12	13	12
	BaO	3	3	3	4
	CaO+BaO	16	15	16	16
	Na <sub>2</sub> O	5	5	5	4
	K <sub>2</sub> O	5	5	5	6
	Na <sub>2</sub> O+ K <sub>2</sub> O	10	10	10	10
	TiO <sub>2</sub>	3	3	1	
	ZrO <sub>2</sub>	4	4	4	4
	合計	100	100	100	100
ガラス転移温度 [°C]		653	660	661	661
屈伏点 [°C]		734	737	739	743
アルカリ溶出量 [μモル/cm <sup>2</sup> ]		0.025	0.014	0.010	0.010
30~300 °C における 平均線膨張係数 [×10 <sup>-7</sup> K <sup>-1</sup> ]		84	83	79	78
100~300 °C における 平均線膨張係数 [×10 <sup>-7</sup> K <sup>-1</sup> ]		87	86	83	82
比重		2.78	2.78	2.76	2.77
ヤング率 [GPa]		82.3	82.3	81.5	79.9
剛性率 [GPa]		33.2	82.2	33	32.3
ポアソン比		0.2	0.237	0.24	0.24
比弾性率 [×10 <sup>6</sup> Nm/kg]		29.6	29.6	29.6	28.8
液相温度 [°C]		1050 以下	1050 以下	1050 以下	1050 以下
イオン交換温度 [°C]		420	420	420	420
イオン交換時間[時間]		3	3	3	3
曲げ強度 [kgf/mm <sup>2</sup> ]	化学強化前 f <sub>b</sub>	11.0	11.0	12.0	13.0
	化学強化後 f <sub>20</sub>	32.0	33.2	29.5	30.1
	570 °C で 2 時 間加熱後 f <sub>570</sub>	16.5	19.3	20.1	21.0
	(f <sub>570</sub> - f <sub>b</sub> )/f <sub>b</sub>	0.50	0.75	0.67	0.62
	(f <sub>20</sub> - f <sub>b</sub> )/f <sub>b</sub>	1.9	2.02	1.46	1.32

表 9

		実施例	
		26	27
ガラス組成 (モル%)	SiO <sub>2</sub>	62.0	62.5
	Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	3.0	3.0
	MgO	-	0.5
	CaO	18.0	18.0
	BaO	3.0	3.0
	(RO)	21.0	21.5
	Na <sub>2</sub> O	4.0	4.0
	K <sub>2</sub> O	5.0	5.0
	Na <sub>2</sub> O+ K <sub>2</sub> O	9.0	9.0
	TiO <sub>2</sub>	1.0	-
	ZrO <sub>2</sub>	4.0	4.0
	合計	100	100
ガラス転移温度 [°C]		660	660
屈伏点 [°C]		743	750
アルカリ溶出量 [μモル/cm <sup>2</sup> ]		0.013	0.013
30~300 °C における 平均線膨張係数 [ $\times 10^{-7} \text{K}^{-1}$ ]		83	84.1
100~300 °C における 平均線膨張係数 [ $\times 10^{-7} \text{K}^{-1}$ ]		87	87.4
比重		2.81	2.80
ヤング率 [GPa]		83.2	83.1
剛性率 [GPa]		33.4	33.4
ポアソン比		0.245	0.244
比弾性率 [ $\times 10^6 \text{Nm/kg}$ ]		29.6	29.7
液相温度 [°C]		1100	1150
イオン交換温度 [°C]		420	420
イオン交換時間 [時間]		3	3
曲げ強度 [kgf/mm <sup>2</sup> ]	化学強化前 $f_b$	12.0	12.0
	化学強化後 $f_{20}$	30.0	31.0
	570 °C で 2 時間加熱後 $f_{570}$	19.5	21.0
	$(f_{570} - f_b) / f_b$	0.63	0.75
	$(f_{20} - f_b) / f_b$	1.50	1.58



表 1 0

		実施例				
		17	18	19	20	21
ガラス組成 (重量%)	SiO <sub>2</sub>	54.80	54.80	54.80	54.80	54.75
	Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	5.90	5.90	5.90	5.90	5.90
	(SiO <sub>2</sub> +Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub> )	60.70	60.70	60.70	60.70	60.70
	MgO	-	-	-	-	-
	CaO	10.50	10.50	10.50	10.50	10.55
	SrO	-	-	-	-	-
	BaO	6.70	6.70	6.70	6.70	6.65
	ZnO	-	-	-	-	-
	(RO)	17.20	17.20	17.20	17.20	17.20
	Na <sub>2</sub> O	3.60	3.60	3.60	3.60	3.59
	K <sub>2</sub> O	6.80	6.80	6.80	6.80	6.81
	Na <sub>2</sub> O+ K <sub>2</sub> O	10.40	10.40	10.40	10.40	10.40
	TiO <sub>2</sub>	4.60	4.60	4.60	4.60	4.62
	ZrO <sub>2</sub>	7.10	7.10	7.10	7.10	7.13
	合計	100	100	100	100	100

表 1 1

5

		実施例					
		22	23	24	25	26	27
ガラス組成 (重量%)	SiO <sub>2</sub>	54.89	54.54	55.75	55.74	54.70	55.50
	Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	5.92	7.35	7.39	7.28	4.50	4.50
	(SiO <sub>2</sub> +Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub> )	60.82	61.88	63.14	63.02	59.3	60.0
	MgO	-	-	-	-	-	0.30
	CaO	10.57	9.70	10.57	9.60	14.90	14.90
	BaO	6.67	6.62	6.67	8.75	6.80	6.80
	(RO)	17.24	16.32	17.24	18.35	21.70	22.00
	Na <sub>2</sub> O	4.49	4.46	4.49	3.54	3.70	3.70
	K <sub>2</sub> O	6.83	6.78	6.83	8.06	6.90	7.00
	Na <sub>2</sub> O+ K <sub>2</sub> O	11.32	11.24	11.32	11.60	10.6	10.70
	TiO <sub>2</sub>	3.48	3.45	1.16	-	1.20	-
	ZrO <sub>2</sub>	7.15	7.10	7.14	7.03	7.30	7.30
	合計	100	100	100	100	100	100

表 7、8 および 9 より明らかなように、実施例 17～27 のガラスおよびこれらに  $\text{Sb}_2\text{O}_3$  を添加したガラスによれば、ガラス転移温度 ( $T_g$ ) が  $620^\circ\text{C}$  以上、 $30\sim300^\circ\text{C}$  における平均線膨張係数が  $60\times 10^{-7}\text{K}^{-1}$  以上、 $100\sim300^\circ\text{C}$  における平均線膨張係数が  $70\times 10^{-7}\text{K}^{-1}$  以上、比重が 2.4～3.0、ヤング率が  $75\text{GPa}$  以上、剛性率が  $30\text{GPa}$  以上、比弾性率が  $26\times 10^6\text{Nm/kg}$  以上、ポアソン比が 0.22～0.25、化学強化後の曲げ強度が  $15\text{kgf/mm}^2$  以上、 $570^\circ\text{C}$  で 2 時間加熱した後の曲げ強度が  $15\text{kgf/mm}^2$  以上、 $(f_T - f_b) / f_b$  の値が 0.5 以上、 $(f_{20} - f_b) / f_b$  の値が 1 以上という優れた特性が得られている。

- 10 次に、表 7、8 および 9 に示したガラス材料を今度は、外径 65.0 mm、中心穴内径 20.0 mm、厚み 0.635 mm のディスク状基板に加工した。これらのディスク状基板はともに主表面には平坦、平滑化の研磨加工が施されており、主表面以外の表面にも強度低下の原因となる微細な傷などがないよう研磨を施し、平滑な面とした後、基板の洗浄を行って清浄な状態の情報記録媒体用基板を得る。
- 15 なお、最終工程において、先に説明したように基板を純水に浸漬して基板表面のアルカリ金属イオン濃度の低減を行ってもよい。

- 実施例 17～27 および  $\text{Sb}_2\text{O}_3$  を添加したガラスよりなる各ディスク状ガラス基板は、公称 2.5 インチの情報記録媒体用基板として適しており、特に化学強化を施したものは、高耐熱性および高強度を備えた基板として、磁気記録媒体用基板、特に垂直記録方式の磁気記録媒体用基板として好適である。
- 20

- 上記各ディスク状基板は、均質化されたガラス融液をプレス成型型へ供給し、ディスク状のガラスを円盤状のガラス成形体にプレス成形、徐冷し、得られたガラス成形体に研削、研磨などの機械加工を施した後、化学強化して作る。なお、上記ガラス成形体を作る方法としてはプレス成形以外で、例えば、フロート成形
- 25 法と呼ばれる方法を使って、薄板ガラスを成形し、この薄板ガラスを円盤状に加工するようにしてもよい。しかし、 $\text{Sb}_2\text{O}_3$  を添加したガラスでは、フロート成形は不適當である。このようにして得られる情報記録媒体用基板は洗浄液を用いて洗浄されるが、基板を構成するガラスのアルカリ溶出量が極めて低レベルなので洗浄時における基板の表面荒れを抑えることができる。洗浄後の各ガラス基板

の主表面の中心線平均粗さ $R_a$ は $0.1 \sim 0.6 \text{ nm}$ であった。

なお、ガラス基板の中心線平均粗さ $R_a$ は、原子間力顕微鏡（AFM）にて測定した。

#### 実施例 28

- 5 洗浄、乾燥したガラス基板を用いて垂直記録方式の磁気ディスクを作製した。磁気記録層の形成において、軟磁性層と磁気記録層を順次に積層した二層膜、及び硬磁性層、軟磁性層及び磁気記録層を順次に積層した三層膜の2つのタイプの垂直記録方式の磁気ディスクを作製した。この工程中、磁気記録膜を $400 \sim 600^\circ\text{C}$ において高温熱処理したが、いずれの基板もガラス転移温度（ $T_g$ ）が6
- 10  $20^\circ\text{C}$ 以上の高耐熱性を有しているので、基板は変形せず高い平坦性を保っていた。

- このように、本発明のガラス基板はガラス転移温度が高いので、磁気記録媒体特性向上のための高温処理、高温スパッタ機での磁気膜作成に適している。また、アルカリ金属を含むガラス基板を用いたにもかかわらず、情報記録層の形成後も、
- 15 基板中からのアルカリ析出による悪影響は見られなかった。

なお、上記実施例では磁気記録媒体を例に説明したが、その他の情報記録媒体用基板ならびに情報記録媒体、例えば、光記録方式や光磁気記録方式のものでも同様に良好な結果を得ることができる。

#### 産業上の利用可能性

- 20 本発明の情報記録媒体用基板によれば、ガラス転移温度（ $T_g$ ）が $620^\circ\text{C}$ 以上であり、かつアルカリ溶出量が $0.2 \mu\text{mol}/\text{cm}^2$ 以下と極めて少ないので、情報記録層形成時の高温熱処理時の基板変形を抑制し、基板の平坦性を維持することができるとともに、アルカリ溶出による基板表面の平滑性低下や情報記録層への影響を抑制することができる。したがって、本発明の情報記録媒体用基板は、
- 25 高記録密度の情報記録媒体、例えば垂直記録方式の磁気記録媒体等に好適に用いることができる。

また、本発明の情報記録媒体用基板によれば、 $100 \sim 300^\circ\text{C}$ における平均線熱膨張係数を $70 \times 10^{-7}/^\circ\text{C}$ 以上とすることができ、この基板を用いた情報記録媒体をドライブ装置に組込む際、固定金具との熱膨張特性を合わせることが

可能になる。

さらに、本発明の情報記録媒体用基板によれば、高耐熱性、低アルカリ溶出性を兼備しつつ比重を3.5以下にできるので、駆動のトルクを低減可能な情報記録媒体を提供することができる。

- 5       本発明の情報記録媒体は情報記録層の面からも、基板の平坦性、平滑性の面からも高記録密度化が可能であり、さらに、基板からのアルカリ金属析出による情報記録層の侵蝕も防止できるので、長期にわたり安定して使用することができる。

## 請求の範囲

1. アルカリ金属酸化物含有ガラスからなる情報記録媒体用基板において、前記ガラスの転移温度 ( $T_g$ ) が  $620^{\circ}\text{C}$  以上であり、かつ温度  $80^{\circ}\text{C}$  に保持された水中に 24 時間浸漬した際のアリカリ金属イオンの溶出量が、単位面積当たり  $0.2 \mu\text{mol}/\text{cm}^2$  以下であることを特徴とする情報記録媒体用基板。
2. アルカリ金属酸化物含有ガラスが、必須成分として  $\text{SiO}_2$ 、 $\text{Al}_2\text{O}_3$ 、 $\text{CaO}$ 、 $\text{BaO}$  および  $\text{K}_2\text{O}$  を含むものである請求項 1 に記載の情報記録媒体用基板。
3. アルカリ金属酸化物含有ガラスが、 $\text{SiO}_2$ 、 $\text{Al}_2\text{O}_3$ 、 $\text{CaO}$ 、 $\text{BaO}$ 、 $\text{K}_2\text{O}$ 、 $\text{MgO}$ 、 $\text{SrO}$ 、 $\text{TiO}_2$ 、 $\text{ZrO}_2$ 、 $\text{Li}_2\text{O}$ 、 $\text{Na}_2\text{O}$ 、 $\text{ZnO}$  からなることを特徴とする請求項 1 に記載の情報記録媒体用基板。
4. 化学強化層が存在せず、アルカリ金属酸化物含有ガラスが実質的にモル% 表示で、 $\text{SiO}_2$  50% 超かつ 70% 以下、 $\text{Al}_2\text{O}_3$  1~12%、 $\text{CaO}$  2~25%、 $\text{BaO}$  0% 超かつ 15% 以下、 $\text{K}_2\text{O}$  3~15%、 $\text{MgO}$  0~10%、 $\text{SrO}$  0~15%、 $\text{TiO}_2$  0~10%、 $\text{ZrO}_2$  0~12%、 $\text{Li}_2\text{O}$  0% 以上かつ 1% 未満、 $\text{Na}_2\text{O}$  0~8%、 $\text{ZnO}$  0~1% からなることを特徴とする請求項 3 に記載の情報記録媒体用基板。
5. 表面に化学強化層を有し、アルカリ金属酸化物含有ガラスが実質的にモル% 表示で、 $\text{SiO}_2$  50% 超かつ 70% 以下、 $\text{Al}_2\text{O}_3$  1~10%、 $\text{CaO}$  2~25%、 $\text{BaO}$  1~15%、 $\text{K}_2\text{O}$  3~15%、 $\text{MgO}$  0~3%、 $\text{SrO}$  0~15%、 $\text{TiO}_2$  0~10%、 $\text{ZrO}_2$  0% 超 12% 以下、 $\text{Li}_2\text{O}$  0% 以上かつ 1% 未満、 $\text{Na}_2\text{O}$  1~8%、 $\text{ZnO}$  0~1% からなり、 $\text{SiO}_2$ 、 $\text{Al}_2\text{O}_3$  および  $\text{ZrO}_2$  の合計量が 70 重量% 超であることを特徴とする請求項 3 に記載の情報記録媒体用基板。

6. 表面に化学強化層を有し、アルカリ金属酸化物含有ガラスが実質的にモル%表示で、 $\text{SiO}_2$  50%超かつ70%以下、 $\text{Al}_2\text{O}_3$  1~10%、 $\text{CaO}$  15~25%、 $\text{BaO}$  1~15%、 $\text{K}_2\text{O}$  3~15%、 $\text{MgO}$  0~3%、 $\text{SrO}$  0~15%、 $\text{TiO}_2$  0~10%、 $\text{ZrO}_2$  0%超12%以下、 $\text{Li}_2\text{O}$  0%以上かつ1%未満、 $\text{Na}_2\text{O}$  1~8%、 $\text{ZnO}$  0~1%からなることを特徴とする請求項3に記載の情報記録媒体用基板。

7. アルカリ金属酸化物含有ガラスの温度100~300℃における平均線熱膨張係数( $\alpha$ )が $70 \times 10^{-7}/^\circ\text{C}$ 以上である請求項1ないし6のいずれか1項に記載の情報記録媒体用基板。

8. アルカリ金属酸化物含有ガラスの比重が3.5以下である請求項1ないし7のいずれか1項に記載の情報記録媒体用基板。

9. 垂直磁気記録方式の情報記録媒体用であることを特徴とする請求項1ないし8のいずれか1項に記載の情報記録媒体用基板。

10. 請求項1ないし9のいずれか1項に記載の情報記録媒体用基板上に、情報記録層を有することを特徴とする情報記録媒体。

11. 垂直方式の磁気記録媒体である請求項10に記載の情報記録媒体。

12. 情報記録媒体用基板上に情報記録層の形成を含む工程を備えた情報記録媒体の製造方法において、前記基板に請求項1ないし9のいずれか1項に記載の情報記録媒体用基板を用い、前記工程中に前記基板を400~600℃に加熱することを特徴とする情報記録媒体の製造方法。

# INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No.

PCT/JP03/06956

<b>A. CLASSIFICATION OF SUBJECT MATTER</b> Int.Cl <sup>7</sup> G11B5/73, C03C3/087		
According to International Patent Classification (IPC) or to both national classification and IPC		
<b>B. FIELDS SEARCHED</b> Minimum documentation searched (classification system followed by classification symbols) Int.Cl <sup>7</sup> G11B5/62-5/858, C03C3/087		
Documentation searched other than minimum documentation to the extent that such documents are included in the fields searched Jitsuyo Shinan Koho 1922-1996 Toroku Jitsuyo Shinan Koho 1994-2003 Kokai Jitsuyo Shinan Koho 1971-2003 Jitsuyo Shinan Toroku Koho 1996-2003		
Electronic data base consulted during the international search (name of data base and, where practicable, search terms used)		
<b>C. DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT</b>		
Category*	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
X Y	JP 10-67537 A (Carl-Zeiss Stiftung), 10 March, 1998 (10.03.98), Full text; all drawings & DE 19616679 C1 & US 5846280 A	1, 7-12 2-6
X Y	WO 99/06333 A1 (Hoya Corp.), 11 February, 1999 (11.02.99), Full text; all drawings (Family: none)	1, 7-12 2-6
Y	JP 2000-293844 A (Ishizuka Garasu Kabushiki Kaisha), 20 October, 2000 (20.10.00), Full text; all drawings (Family: none)	1-12
<input checked="" type="checkbox"/> Further documents are listed in the continuation of Box C. <input type="checkbox"/> See patent family annex.		
* Special categories of cited documents: "A" document defining the general state of the art which is not considered to be of particular relevance "E" earlier document but published on or after the international filing date "L" document which may throw doubts on priority claim(s) or which is cited to establish the publication date of another citation or other special reason (as specified) "O" document referring to an oral disclosure, use, exhibition or other means "P" document published prior to the international filing date but later than the priority date claimed		"T" later document published after the international filing date or priority date and not in conflict with the application but cited to understand the principle or theory underlying the invention "X" document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered novel or cannot be considered to involve an inventive step when the document is taken alone "Y" document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered to involve an inventive step when the document is combined with one or more other such documents, such combination being obvious to a person skilled in the art "&" document member of the same patent family
Date of the actual completion of the international search 18 September, 2003 (18.09.03)		Date of mailing of the international search report 07 October, 2003 (07.10.03)
Name and mailing address of the ISA/ Japanese Patent Office		Authorized officer
Facsimile No.		Telephone No.

# INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No.

PCT/JP03/06956

## C (Continuation). DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT

Category*	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
Y	JP 2000-293846 A (Ishizuka Garasu Kabushiki Kaisha), 20 October, 2000 (20.10.00), Full text; all drawings (Family: none)	1-12
Y	JP 2000-82211 A (Hoya Corp.), 21 March, 2000 (21.03.00), Full text; all drawings & EP 968974 A1 & US 6312841 B1	1-12
Y	JP 11-180738 A (Hoya Corp.), 06 July, 1999 (06.07.99), Full text; all drawings & EP 968975 A1	1-12
Y	JP 11-60265 A (Hoya Corp.), 02 March, 1999 (02.03.99), Claim 5 (Family: none)	1-12
Y	JP 10-255246 A (Hoya Corp.), 25 September, 1998 (25.09.98), Claim 5 (Family: none)	1-12
Y	JP 2001-126234 A (Nippon Sheet Glass Co., Ltd.), 11 May, 2001 (11.05.01), Par. No. [0041] (Family: none)	1-12
A	JP 11-278864 A (Nippon Sheet Glass Co., Ltd.), 12 October, 1999 (12.10.99), Full text; all drawings (Family: none)	1-12
A	JP 2000-1330 A (Hoya Corp.), 07 January, 2000 (07.01.00), Full text; all drawings (Family: none)	1-12
A	JP 10-83531 A (Hitachi, Ltd.), 31 March, 1998 (31.03.98), Full text; all drawings & US 6040029 A	1-12
A	JP 2002-8222 A (Hitachi, Ltd.), 11 January, 2002 (11.01.02), Full text; all drawings & US 6040029 A	1-12



## A. 発明の属する分野の分類 (国際特許分類 (IPC))

Int. Cl. 7 G11B5/73, C03C3/087

## B. 調査を行った分野

調査を行った最小限資料 (国際特許分類 (IPC))

Int. Cl. 7 G11B5/62-5/858, C03C3/087

最小限資料以外の資料で調査を行った分野に含まれるもの

日本国実用新案公報	1922-1996年
日本国公開実用新案公報	1971-2003年
日本国登録実用新案公報	1994-2003年
日本国実用新案登録公報	1996-2003年

国際調査で使用した電子データベース (データベースの名称、調査に使用した用語)

## C. 関連すると認められる文献

引用文献の カテゴリー*	引用文献名 及び一部の箇所が関連するときは、その関連する箇所の表示	関連する 請求の範囲の番号
X Y	JP 10-67537 A (カールツァイス・スティアフツング) 1998. 03. 10 全文、全図 & DE 19616679 C1 & US 5846280 A	1, 7-12 2-6
X Y	WO 99/06333 A1 (ホーヤ株式会社) 1999. 02. 11 全文、全図 (ファミリーなし)	1, 7-12 2-6
Y	JP 2000-293844 A (石塚硝子株式会社) 2000. 10. 20 全文、全図 (ファミリーなし)	1-12

☒ C欄の続きにも文献が列挙されている。☐ パテントファミリーに関する別紙を参照。

## \* 引用文献のカテゴリー

「A」特に関連のある文献ではなく、一般的技術水準を示すもの  
「E」国際出願日前の出願または特許であるが、国際出願日以後に公表されたもの  
「L」優先権主張に疑義を提起する文献又は他の文献の発行日若しくは他の特別な理由を確立するために引用する文献 (理由を付す)  
「O」口頭による開示、使用、展示等に言及する文献  
「P」国際出願日前で、かつ優先権の主張の基礎となる出願

の日の後に公表された文献  
「T」国際出願日又は優先日後に公表された文献であって出願と矛盾するものではなく、発明の原理又は理論の理解のために引用するもの  
「X」特に関連のある文献であって、当該文献のみで発明の新規性又は進歩性がないと考えられるもの  
「Y」特に関連のある文献であって、当該文献と他の1以上の文献との、当業者にとって自明である組合せによって進歩性がないと考えられるもの  
「&」同一パテントファミリー文献

国際調査を完了した日

18. 09. 03

国際調査報告の発送日

07.10.03

国際調査機関の名称及びあて先

日本国特許庁 (ISA/JP)  
郵便番号 100-8915  
東京都千代田区霞が関三丁目4番3号

特許庁審査官 (権限のある職員)

日下 善之

5D

3045

電話番号 03-3581-1101 内線 3550

C (続き). 関連すると認められる文献		
引用文献の カテゴリー*	引用文献名 及び一部の箇所が関連するときは、その関連する箇所の表示	関連する 請求の範囲の番号
Y	J P 2000-293846 A (石塚硝子株式会社) 2000. 10. 20 全文、全図 (ファミリーなし)	1-12
Y	J P 2000-82211 A (ホーヤ株式会社) 2000. 03. 21 全文、全図 & EP 968974 A1 & US 6312841 B1	1-12
Y	J P 11-180738 A (ホーヤ株式会社) 1999. 07. 06 全文、全図 & EP 968975 A1	1-12
Y	J P 11-60265 A (ホーヤ株式会社) 1999. 03. 02 請求項5 (ファミリーなし)	1-12
Y	J P 10-255246 A (ホーヤ株式会社) 1998. 09. 25 請求項5 (ファミリーなし)	1-12
Y	J P 2001-126234 A (日本板硝子株式会社) 2001. 05. 11 【0041】 (ファミリーなし)	1-12
A	J P 11-278864 A (日本硝子株式会社) 1999. 10. 12 全文、全図 (ファミリーなし)	1-12
A	J P 2000-1330 A (ホーヤ株式会社) 2000. 01. 07 全文、全図 (ファミリーなし)	1-12
A	J P 10-83531 A (株式会社日立製作所) 1998. 03. 31 全文、全図 & US 6040029 A	1-12
A	J P 2002-8222 A (株式会社日立製作所) 2002. 01. 11 全文、全図 & US 6040029 A	1-12